

1. Étude de la situation expérimentale (20 minutes conseillées) - En exploitant quantitativement les résultats du dosage du document 2, expliquer pourquoi le produit n'est pas commercialisable tel quel.

- $\text{HA}(\text{aq}) + \text{HO}^-(\text{aq}) \rightarrow \text{A}^-(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$
- Faire tableau d'avancement
- S'aider des données :
  - $M_1 = 158,12 \text{ g/mol}$ ,  $m_1 = 0,75 \text{ g}$
  - $C_2 = 0,25 \text{ mol.L}^{-1}$ ,  $V_2 = V_e = 10,1 \times 10^{-3}$
- Calculer  $n_1$  et  $n_2$
- À l'état final, c'est  $\text{HO}^-$  le réactif limitant donc il reste  $\text{HA} \rightarrow$  trop acide